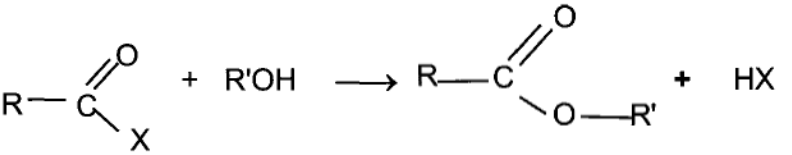
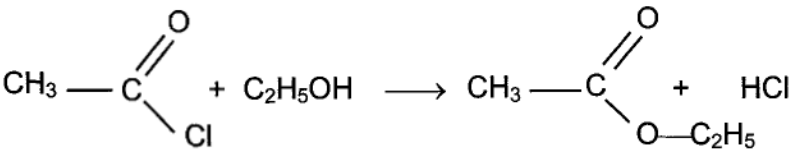
● Les **chlorures d'acyles** et les **anhydrides d'acides** réagissent avec un **alcool** pour donner un **ester** selon une réaction rapide et totale :



Chlorure d'acyle + alcool ⟶ ester + chlorure d'hydrogène
ou ou
Anhydride d'acide acide carboxylique

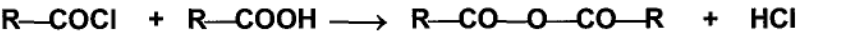
Exemple :



Chlorure d'éthanoyle + éthanol ⟶ éthanoate d'éthyle + chlorure d'hydrogène

Cette réaction rapide et totale , présente l'avantage d'obtenir des esters organiques avec un bon rendement contrairement à la réaction d'estérification d'un acide carboxylique avec un alcool qui est une réaction lente et limitée .

● Les **chlorures d'acyles** réagissent avec **l'acide carboxylique** ou un **carboxylate de sodium** pour donner un **anhydride d'acide** .



• Toutes les réactions de passage entre les dérivées des acides carboxyliques sont des réactions **rapides** et **totales** .